

Nombre del Estudiante:		Curso: 8°	DD	MM	AA
Asignatura: Química.	Período: Segundo	Administrador del programa: Lic. Jhon Alexander Rivera Torres			
Tema: cambios de estado de la materia, tipos de compuestos químicos, representación de los compuestos, números de oxidación, óxidos, ácidos, sales, peróxidos, bases.					

INDICADOR DE DESEMPEÑO N° 1	NOTA
Diferencia los cambios de estado de las diferentes sustancias en la naturaleza y su comportamiento.	

1. Explique en qué consiste nomenclatura sistemática, nomenclatura stock y nomenclatura tradicional.
2. Escribir y estudiar la nomenclatura para nombrar correctamente los compuestos como las sales, óxidos, bases, ácidos e hidruros, además escriba 5 ejemplos de cada uno de ellos donde se nombren según los tres tipos de nomenclatura química inorgánica.

NOTA: estudiar a profundidad la nomenclatura inorgánica para los grupos de compuestos mencionados anteriormente.

3. Escriba la fórmula correspondiente, indicando el número de oxidación en que actúa cada elemento:

- a. Óxido hipoyodoso
- b. Óxido de cadmio
- c. Óxido fosforoso
- d. Monóxido de dilitio
- e. Óxido potásico

4. Nombrar con los tres tipos de nomenclatura cada uno de los siguientes compuestos inorgánicos y clasifíquelos según corresponda.

- | | |
|----------------------------|----------------------------|
| a. Au_2O_3 | e. BaO |
| b. P_2O_5 | f. Bi_2O_3 |
| c. NiO | g. Bi_2O_5 |
| d. Hg_2O | h. Sb_2O_3 |

5. Clasifique e indique el nombre de los siguientes compuestos según la cantidad de elementos, (binarios, ternarios y cuaternarios) y nómbralos según los tres tipos de nomenclatura química inorgánica.

- | | |
|---------------------------------|--------------------------------|
| a. KNO_2 | e. AgCl |
| b. BaCO_3 | f. CaCO_3 |
| c. Na_4PbO_4 | g. $\text{Sr}(\text{BO}_2)_2$ |
| d. $\text{Cu}_3(\text{PO}_3)_2$ | h. $\text{Au}(\text{ClO}_4)_3$ |

INDICADOR DE DESEMPEÑO N° 2	NOTA
Nombra correctamente los compuestos inorgánicos a partir del grupo funcional y sus propiedades fisicoquímicas.	

1. Completar la siguiente tabla, donde indique cada una de las diferentes reacciones químicas, identifique los compuestos y nombre cada uno de los componentes de los reactivos y productos.

	NaOH	Ca(OH) ₂	Cu(OH) ₂	Al(OH) ₃	Fe(OH) ₃	NH ₄ OH
HCl						
H ₃ PO ₃						
HNO ₂						
H ₂ SO ₄						
HCIO						
H ₂ S						
H ₃ PO ₄						
HBr						
HCIO ₄						
H ₂ CO ₄						
H ₂ CO ₃						
HI						
HNO ₃						

2. Explique la principal importancia de la nomenclatura química inorgánica y los principales aportes que ha generado para el avance de la química.

3. Complete la siguiente tabla e indique el nombre y la fórmula de cada uno de los compuestos, según los tres tipos de nomenclatura química inorgánica.

Fórmula	N. Sistemático	N. Stock	N. Tradicional
I_2O_5			
	Dióxido de silicio		
		Óxido de manganeso (VII)	
			Óxido plumboso
SnO			
	Trióxido de diníquel		
		Óxido de platino (II)	

4. Escriba en el paréntesis “V” o “F”, según sea correcto o incorrecto el nombre asignado al compuesto dado. En caso de ser incorrecto, escribe en el respectivo espacio el nombre correcto:

a. Y_2O_3	Dióxido de triitrio	()	_____
b. Au_2O	Óxido áurico	()	_____
c. Br_2O_3	Óxido bromoso	()	_____
d. $Ba(OH)_2$	Hidróxido de bario (II)	()	_____
e. MnO_3	Óxido de manganeso (III)	()	_____
f. CrO_3	Óxido de cromo	()	_____
g. Li_2O	Dióxido de litio	()	_____

5. Estudiar el tema de sales primarias e hidruros, además escriba 10 ejemplos en los tres tipos de nomenclatura química inorgánica.